

## 2022湖北高二下学期人教版高中化学期末考试

1.

化学与生产、生活密切相关，下列说法不正确的是 A. 开发太阳能、风能、地热能、潮汐能等新能源可以减少霾的产生 B. 从诗句“千淘万漉虽辛苦，吹尽狂沙始得金”可知金的化学性质稳定，可用物理方法得到 C. 还原铁粉可用作食品包装袋内的除氧剂 D. 铝合金的大量使用归功于人们能使用焦炭从氧化铝中获得铝

2.

设  $N_A$  为阿伏加德罗常数的值。下列叙述正确的是

- A. 64g  $SO_2$  和 16g  $O_2$  充分反应，生成  $SO_3$  的分子数为  $N_A$   
B. 27g 铝中加入足量 1mol/L 的 NaOH 溶液，转移电子数是  $3N_A$   
C. 氢氧燃料电池正极消耗 22.4L 气体时，负极消耗的气体分子数目为  $2N_A$   
D. 2.4g 镁在空气中完全燃烧生成  $MgO$  和  $Mg_3N_2$ ，转移的电子数在  $0.2N_A$  至  $0.3N_A$  之间

3.

根据元素周期表和元素周期律分析下面的推断，其中错误的是 A.  $H_2Se$  比  $H_2S$  稳定

- B. 按 F、Cl、Br、I 的顺序，其非金属性逐渐减弱  
C. 碱性强弱： $KOH > NaOH > LiOH$   
D. 原子半径大小： $Na > S > O$

4.

下列化学用语正确的是

- A.  $H_2S$  的电子式： $H^+[:S:]^{2-}H^+$     B. 中子数为 20 的氯原子： $^{35}_{17}Cl$

17



C.  $S_2$  的结构示意图：

D. 次氯酸的结构式： $H-Cl-O$

5.

下列关于化学键与化合物的叙述正确的是

- ①两个非金属原子间不可能形成离子键  
②离子化合物中一定含有离子键，可能含有共价键  
③共价化合物中一定含极性共价键，一定不含非极性共价键